

$$\frac{\partial}{\partial x} \left( k \frac{\partial T}{\partial x} \right) + \frac{\partial}{\partial y} \left( k \frac{\partial T}{\partial y} \right) + \frac{\partial}{\partial z} \left( k \frac{\partial T}{\partial z} \right) + \dot{q} = \rho c \frac{\partial T}{\partial t}$$

مسئله از زمان بدون

تولید حرارت در داخل

۱- بی تغییرات در جهت  $x$   
 ۲- بدون تولید حرارت در داخل  
 ۳- مسئله از زمان

$$\left. \begin{array}{l} \frac{\partial}{\partial x} \left( k \frac{\partial T}{\partial x} \right) = 0 \rightarrow \frac{d}{dx} \left( k \frac{dT}{dx} \right) = 0 \xrightarrow{C \neq 0} k \frac{dT}{dx} = 0 \\ \xrightarrow{k \neq 0} \frac{dT}{dx} = 0 \xrightarrow{\int} T = C_1 x + C_2 \end{array} \right\}$$

$$\int \rightarrow T = C_1 x + C_2$$

۱- یک تغییر در جهت  $x$   
 ۲- مسئله از زمان

$$\left. \begin{array}{l} \frac{\partial}{\partial x} \left( k \frac{\partial T}{\partial x} \right) + \dot{q} = 0 \rightarrow \frac{\partial}{\partial x} \left( k \frac{\partial T}{\partial x} \right) = -\dot{q} \\ \int \rightarrow k \frac{\partial T}{\partial x} = -\dot{q} x + C_1 \xrightarrow{\text{طرفین تقسیم بر } k} \frac{\partial T}{\partial x} = -\frac{\dot{q}}{k} x + \frac{C_1}{k} \end{array} \right\}$$

$$\int \rightarrow T = -\frac{\dot{q}}{2k} x^2 + \frac{C_1}{k} x + C_2$$

EX: دهنه از یک مغز مسی به ضخامت  $3 \text{ cm}$  و مساحت  $1 \text{ m}^2$  در دما  $T_1$

ثابت نگهداری شده است اگر دما  $T_2$  نسبت دهنه دیواره  $10^\circ \text{C}$  باشد

با فرض اینکه عدد  $k$  (ضریب انتقال حرارت هدایتی) برابر  $37 \frac{\text{W}}{\text{m} \cdot \text{C}}$  و دهنه  $T_2$

مقدار انتقال منتقل شده را حساب کنید

که با انتقال گرمی طولها به هم می رسد و در نهایت به هم می چسبند  
و بعد در فرقیها با هم جدا می شوند

$$q = k A \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

$$q = 37 \times 1 \times \frac{50 - 10}{0.02} = 317000 \text{ W}$$

EX: در یک محفظه نقره ای که مختصات آن  $5 \text{ cm}$  است اگر دمای بیرون

دوره  $10^\circ \text{C}$  و دمای بیرون دیگر  $100^\circ \text{C}$  باشد با فرض اینکه  $k$  نقره  $400 \text{ W/m}^\circ \text{C}$

مقدار انتقال حرارت را برای یک صفحه مسی با ابعاد  $4 \text{ cm}$  در  $4 \text{ cm}$  بیرون

$$q = k A \frac{\Delta T}{\Delta x} \Rightarrow q = 400 \times 0.16 \times \frac{100 - 10}{0.05} = 320000 \text{ W}$$

EX: اگر انتقال عبوری از یک صفحه آهنی برابر  $1000 \text{ W}$  بوده و  $k$  آهن برابر

$40 \text{ W/m}^\circ \text{C}$  در مختصات  $5 \text{ cm}$  در  $4 \text{ cm}$  و مختصات آن

$2 \text{ cm}$  است اگر دمای وجه سردتر را  $50^\circ \text{C}$  در نظر بگیریم دمای

وجه گرمتر را بدست آورید.

$$q = k A \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

$$1000 = 40 \times 0.1 \times \frac{\Delta T}{0.02}$$

$$1000 = 100 \Delta T \Rightarrow \Delta T = \frac{1000}{100} = 10^\circ \text{C}$$

$$T_1 - T_2 = \Delta T \Rightarrow T_1 - 50 = 10 \Rightarrow T_1 = 60^\circ \text{C}$$

EX: اگر مقدار گرمای عبوری از یک دیواره‌ی مسطح که دمای یک سمت آن  $27^\circ\text{C}$  و دمای سمت دیگر  $3^\circ\text{C}$  است،  $500\text{ W}$  باشد با فرض اینکه ابعاد دیواره  $2\text{ m}$  در  $2\text{ m}$  است و  $k$  پنج برابر  $2$  مهلول است (مس) خاصیت

دیواره مسطح

$$q = kA \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

$$500 = 2 \times 2 \times \frac{3 - (-27)}{\Delta x} \Rightarrow 500 = \frac{400}{\Delta x}$$

$$\Delta x = \frac{400}{500} = 0,8\text{ m}$$

EX: در یک دیواره چوب مقدار گرمای عبوری برابر  $100\text{ W}$  بوده و اختلاف

دمای دو سمت دیواره برابر  $5^\circ\text{C}$  می‌باشد. اگر فضای این دیواره  $2\text{ cm}$  باشد

با فرض اینکه مهلول آن  $2\text{ m}$  باشد عرض دیواره را بدین گونه:

$$q = kA \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

$$100 = 2 \times A \frac{5}{0,02} \Rightarrow 100 = 750 A$$

$$A = \frac{100}{750} = 0,133\text{ m}^2$$

$$2 \times \text{عرض} = 0,133$$

$$\text{عرض} = \frac{0,133}{2} = 0,0665\text{ m}$$

فریب انتقال حرارت جابجایی

$$q = h A (T_{\text{میان}} - T_{\text{محیط}})$$

انتقال حرارت جابجایی :

انتقال حرارت جابجایی زیاد و اجباری: اگر عامل خارجی درجه بود انتقال حرارت  
داخلی باشد، نوع انتقال حرارت جابجایی اجباری خواهد بود و اگر عامل خارجی  
تأثیر نداشته باشد جابجایی از نوع آزاد خواهد بود.

$$h_{\text{میان}} > h_{\text{تغذیه}} > h_{\text{force}} > h_{\text{د-۳۰}}$$

۱۲۰۰۰۰                      ۷۰۰۰۰-۵۰۰۰۰

مثال: هوا در دمای  $۲۰^{\circ}\text{C}$  بر روی صفحه‌ای به ابعاد  $۵\text{cm}$  در  $۷\text{cm}$  که در جهت

حرارت آن  $۲۵^{\circ}\text{C}$  است در حال وزیدن است. اگر مقدار عددی فریب

انتقال حرارت جابجایی برابر  $۲۵$  باشد مقدار گرمای منتقل شده را

بدست آورید.  $q = h A \Delta T$                        $A = ۰,۰۵ \times ۰,۰۷$

$$q = ۲۵ \times ۰,۰۳۵ \times (۲۵ - ۲۰) = ۲۱۵۶ \text{ [W]}$$

Ex: از سیم ۵ میلی‌متر قطر و طول ۱۰ cm جریان الکتریکی عبور کند این سیم درون آب قرار گرفته و تا جوشش آب جریا از آن عبور نخواهد کرد اگر فرض انتقال حرارت جابجایی بوده و دمای آب ۱۰۰ باشد با فرض اینکه دمای دیواره‌ی سیم ۱۱۴ باشد مقدار گرمای منتقل شده را بدست آورید.

$$q = h A \Delta T \Rightarrow q = 5000 \times 0.000314 \times (114 - 100) \quad [W]$$

مساحت جابجایی طول  $\times$  محیط  $\times$  مساحت جابجایی طول

$$\pi d \times L \Rightarrow \pi \times 0.005 \times 0.1 = 0.000314$$

$$q = \underbrace{E_G}_{\downarrow \text{فردی جذب}} \underbrace{E_F}_{\downarrow \text{فردی دفع}} \sigma A (T_2^4 - T_1^4)$$

توسیع:  $K = 273 + ^\circ C$

ثابت استفان بولتزمن  $\sigma = 5.67 \times 10^{-8}$

$0 < < 1$

Ex: دو صفحه سیاه با مساحت  $1 \text{ m}^2$  در مقابل یکدیگر قرار دارند اگر دمای یکی  $300^\circ C$  و دیگری  $100^\circ C$  باشد مقدار گرمای منتقل شده را بدست آورید.

$$q = 1 \times 1 \times 5.67 \times 10^{-8} \times (1073^4 - 273^4) = 79030 \quad [W]$$

یک سوله فولادی افقی به قطر  $d$  و طول  $L$  با درجه حرارت

سوله  $50.5^{\circ}\text{C}$  در رو اطلاق قرار دارد که دمای دیواره ها  $20^{\circ}\text{C}$  من باره

اگر ضریب انتقال حرارت جایی برابر  $h$  بوده و ضریب جذب برابر  $\epsilon$ ، و با

مقدار کل گرمای منتقل شده را محاسبه کنید.

$$q = h A \Delta T$$

$A = \pi d \cdot L \Rightarrow \pi \times 0.05 \times 1 = 0.157$

$$q = 7 \times 0.157 \times (50.5 - 20) = 30.173 \text{ [W]}$$

$$q = \epsilon_g \cdot \epsilon_f \cdot \sigma \cdot A (T_2^2 - T_1^2)$$

$$q = 1 \times 0.18 \times 5.67 \times 10^{-8} \times 0.157 \times (323^2 - 293^2) = 24.04 \text{ [W]}$$

$$q_{\text{کل}} = q_{\text{جایی}} + q_{\text{شعاع}} = 54.213 \text{ [W]}$$

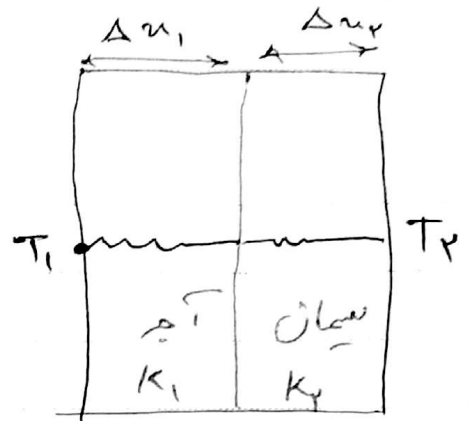
$$q = KA \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

$$\times \Delta x \rightarrow q \times \Delta x = KA \frac{\Delta T}{\Delta x} \times \Delta x$$

$$\div KA \rightarrow q \times \frac{\Delta x}{KA} = \frac{KA}{KA} \frac{\Delta T}{KA}$$

$$\Rightarrow \Delta T = q \times \underbrace{\frac{\Delta x}{KA}}_{R \text{ حرارتی}}$$

مدار معادل:



Ex: دیواره خارجی یک خانه را می‌توان با لایه‌ای از آجر به ضخامت ۴cm

با  $k = 0.7$  و لایه‌ای از سیمان به ضخامت ۱.۵cm با  $k = 0.8$  تقریباً زد. ابعاد

دیوار ۲ متر در ۳ متر باشد با فرض اینکه دمای داخل دیواره  $23^\circ$  و دمای خارج آن

$33^\circ$  باشد مقدار گرمای منتقل شده را حساب کنید.

$$R = \frac{\Delta x}{KA}$$

آجر:  $\frac{0.04}{0.7 \times 4} = 0.009d$

سیمان:  $\frac{0.015}{0.8 \times 4} = 0.0047d$

$$R_{\text{کل}} = R_1 + R_2 \Rightarrow 0.009d + 0.0047d$$

$$R_{\text{کل}} = 0.0137$$

$$\Delta T = R \times q \Rightarrow (33 - 23) = 0.0137 \times q$$

$$q = \frac{10}{0.0137} = 710,272 \text{ [W]}$$

Ex: اگر در سوال قبل بخوانیم مقدار گرمای منتقل شده را نصف کنیم، چه مقدار بیستیم؟

$$\Delta x = ?$$

با فرض انتقال حرارت  $k = 0.045$  لازم خواهد بود؟

$$q_{\text{ثانویه}} = \frac{1}{2} q_{\text{اولی}}$$

$$q_{\text{ثانویه}} = \frac{41.272}{2} = 20.636 \text{ [W]}$$

$$\Delta T = R_{\text{حرارتی}} \times q \Rightarrow (33 - 23) = R \times 20.636$$

$$R = 0.0294$$

$$R = R_{\text{دیوار}} + R_{\text{هوا}} + R_{\text{سرامیک}} \Rightarrow 0.0294 = 0.0002 + 0.009 + R_{\text{سرامیک}}$$

$$R_{\text{سرامیک}} = 0.0182$$

$$R = \frac{\Delta x}{kA} \Rightarrow 0.0182 = \frac{\Delta x}{0.075 \times 9} \rightarrow \Delta x = 0.001215 \text{ [m]}$$

$$q = kA \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

مدارهای معادل در اشکال اولی:

$$q = k \pi r L \frac{dT}{dr}$$

$$\int_{r_i}^{r_o} q dr = k \pi r L dT$$

$$\int_{r_i}^{r_o} q \frac{dr}{r} = k \pi L \Delta T$$

$$q \times R = \Delta T$$

$$I \times R = V$$

$$R_{\text{حرارتی}} = \frac{\ln\left(\frac{r_{out}}{r_{in}}\right)}{2\pi k L}$$

$$\int_{r_i}^{r_o} \frac{dr}{r} = \ln\left(\frac{r_o}{r_i}\right)$$



Ex: یک لوله با جداره ضخیم از جنس فولاد که فریب انتقال حرارت آن ۱۹ است

دارای قطر داخلی ۲ cm و قطر خارجی ۴ cm میباشد. لایه ای از ایزبست با ضخامت

۳ cm و فریب انتقال حرارت ۲۰۰ روی لوله را پوشانده است. اگر دمای دیواره ی داخلی

لوله ۱۰۰ °C بوده و دمای دیواره ی خارجی ایزبست ۱۰۰ °C باشد به ازای طول ۱ m

گرمای منتقل شده را می توانیم بنویسیم

$$R = \frac{\ln\left(\frac{r_o}{r_i}\right)}{2\pi k L}$$

فولاد  $\frac{\ln\left(\frac{0.02}{0.01}\right)}{2 \times 19 \times \pi \times 1} = 0.10051$

ایزبست  $\frac{\ln\left(\frac{0.05}{0.02}\right)}{2 \times 0.2 \times \pi \times 1} = 0.17292$

$R = 0.10051 + 0.17292$   
 $R = 0.27343 \left[ \frac{^\circ C}{W} \right]$

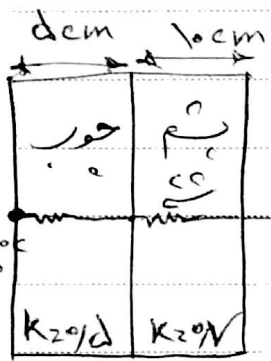
$$q \times R = \Delta T$$

$$q \times 0.27343 = (700 - 100)$$

$$q = \frac{600}{0.27343} = 2194.394 \text{ [W]}$$

$$q = hA\Delta T \xrightarrow{\div hA} q \times \frac{1}{hA} = \Delta T$$

$$q \times \underbrace{R}_{\text{حرارتی}} = \Delta T \Rightarrow R_{\text{حرارتی}} = \frac{1}{hA}$$



Ex: مقدار حرارت منتقل شده بین دو دیواره ۲۰°C و ۲۰۰°C زیر شرایط اولیه  
نکته: در مسائل مربوط به دیواره های مرکب همواره بین دو دمای

مشترک حرکت خواهیم کرد. در ضمن عبور از دیواره های مسطح مقدار R برابر  $\frac{\Delta x}{kA}$

و در ستون های هم مرکز برابر  $\frac{\ln \frac{r_o}{r_i}}{2\pi kL}$  همچنین در مباحث انتقال حرارت

$R = \frac{1}{hA}$  جاییان مقدار مقاومت حرارتی  $A = d \text{ m}^2$  ،  $h = 25 \text{ W/m}^2\text{C}$   
خواهد بود. پس از رسم مدار معادل و پیدا کردن هر کدام از مقاومت ها در

نهایت مقاومت معادل را بدست خواهیم آورد و در رابطه  $q \times R = \Delta T$  جایگزین

R

جانب سرد	$R = \frac{\Delta x}{kA} = \frac{0.05}{0.1 \times 25} = 0.1$	$R_{\text{معادل}} = 0.1 + 0.1 + 0.001 = 0.201$ $q \times R_{\text{معادل}} = \Delta T \rightarrow q \times 0.201 = (200 - 20)$ $q = \frac{30}{0.201} = 149.25 \text{ W}$
دیواره	$R = \frac{\Delta x}{kA} = \frac{0.1}{0.1 \times 25} = 0.4$	
جانب گرم	$R = \frac{1}{hA} = \frac{1}{25 \times 0.1} = 0.4$	

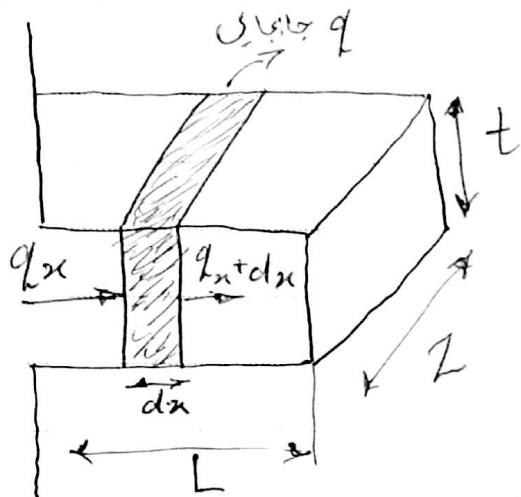
fin ها: در اکثر مسائل منتهی که انتقال حرارت جابجایی جزئی از آن هاست

ارتفاع از fin ها بسیار پرکاربرد خواهد بود. باید متوجه داشت رابطه انتقال حرارت

جابجایی به فرم  $q = hA\Delta T$  میباشد لذا برای افزایش نرخ انتقال حرارت

میتوان بر روی افزایش هر یک از سه پارامتر  $h$ ،  $A$  و  $\Delta T$  مطالعه کرد.

در صورت fin ها تمرکز بر روی افزایش مساحت  $A$  در نتیجه افزایش نرخ انتقال



حرارت خواهد بود.

محیط  $T$

روابط حاکم:

$$q_{x+dx} - q_x = kA \frac{dT}{dx}$$

$$q - kA \left( \frac{dT}{dx} + \frac{dT}{dx^2} dx \right)$$

$$q = h p dx dT$$

کرمات جابجایی + کرمات خروجی = کرمات ورودی

$$\frac{dT}{dx^2} - \frac{hp}{kA} dT = 0$$

$$q = hA\Delta T$$

$$A = p dx + t dx$$

$$A = dx (p + t)$$

سولہ فرم - ۳ اور فرم - ۲ سے فرم - ۱: فرم - ۱

$$\sinh m(L-x)$$

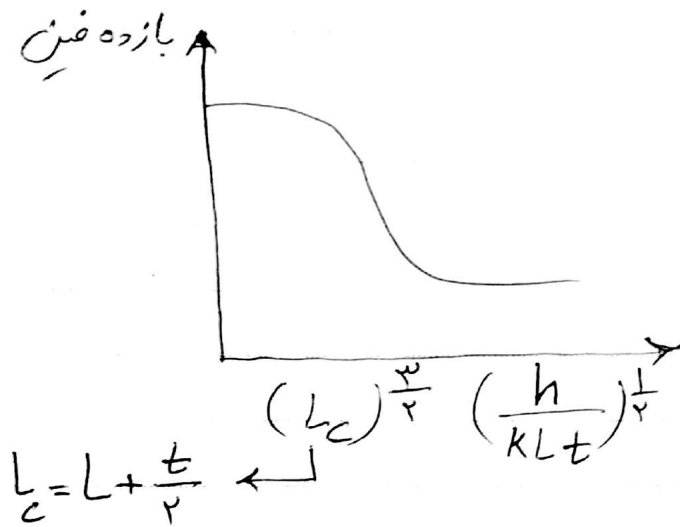
$$T_x = T_{base} + (T_{base} - T_{end}) \left[ \frac{e^{\sqrt{\frac{hp}{KA}}(L-x)} + e^{\sqrt{\frac{hp}{KA}}(L-w)}}{2} + \frac{h}{\sqrt{\frac{hp}{KA}}k} \times \frac{e^{\sqrt{\frac{hp}{KA}}(L-w)} - e^{\sqrt{\frac{hp}{KA}}(L-x)}}{2 \cosh mL} \right]$$

$$= T_{base} + (T_{base} - T_{end}) \left[ \frac{e^{\sqrt{\frac{hp}{KA}}L} + e^{-\sqrt{\frac{hp}{KA}}L}}{2 \sinh mL} + \frac{h}{\sqrt{\frac{hp}{KA}}k} \times \frac{e^{\sqrt{\frac{hp}{KA}}L} - e^{-\sqrt{\frac{hp}{KA}}L}}{2 \cosh mL} \right]$$

$$\eta = \frac{q_{\text{واقعی}}}{q_{\text{حداکثر}}}$$

$$q_{\text{max}} = h A_{\text{fin}} \Delta T \rightarrow \Delta T = T_{\text{base}} - T_{\text{air}}$$

$$A_{\text{p fin}} = 2(L \times Z) + 2(L \times t) + t \times Z$$



Ex. با توجه به اطلاعات جدول زیر مقدار گرمای ماکزیمم و بازده فن و گرمای واقعی مستقل شده

$L = 10 \text{ cm}$ $t = 2 \text{ mm}$ $Z = 2 \text{ cm}$ $h = 200$ $k = 100$ $T_{\text{base}} = 100^\circ \text{C}$ $T_{\text{air}} = 20^\circ \text{C}$	$q = h A_{\text{fin}} \Delta T$ $A_{\text{p fin}} = 2(L \times Z) + 2(L \times t) + t \times Z$ $A_{\text{p fin}} = 2(0,1 \times 0,02) + 2(0,1 \times 0,002) + 0,002 \times 0,02$ $q_{\text{max}} = 200 \times 0,01124 \times (100 - 20) = 110 \text{ [W]}$	<p>را حساب کنید</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin-left: auto;"> <math>= 0,01124</math> </div>
---	--	---

$$L_c = L + \frac{t}{\nu} \Rightarrow L_c = 0,1 + \frac{0,005d}{\nu} = 0,102d$$

$$(L_c)^{\frac{3}{4}} = 0,102d^{\frac{3}{4}} = 0,03228$$

$$\frac{h}{kL_t} = \frac{200}{100 \times 0,1 \times 0,005} = 4000 \rightarrow \left(\frac{h}{kL_t}\right)^{\frac{1}{4}} = 73,24$$

$$(L_c)^{\frac{3}{4}} \left(\frac{h}{kL_t}\right)^{\frac{1}{4}} = 0,03228 \times 73,24 = 2,364$$

بازده = 0,3d

طی  $q = 0,3d \times 180 \approx 54 \text{ [W]}$

مبدل های حرارتی: دستگاه های هستند که در آنها دو سیال گرم و سرد با هم در

تبادل انرژی می باشند به صورتی که سیال گرم آنها از دست داده و کاهش دما

پیدا میکند همچنین سیال سرد گرمتر می شود و افزایش دما پیدا کند.

در مبدل های حرارتی فرض بر این است که هیچ گونه اتلاف انرژی وجود ندارد.

مبنای انتخاب مبدل های حرارتی: در این مبدل دو پارامتر هزینه و طول عمر

مؤثر خواهند بود که بسته به شرایط محیط در مورد آنها تصمیم گرفته می شود. ماکس از

مبدل حرارتی گران قیمت که هزینه های جاری کمتری دارد استفاده می شود و ماکس

از مبدل های حرارتی از زمان قیمت با هزینه جاری بالا

تقسیم بنابر مبدل های حرارتی:

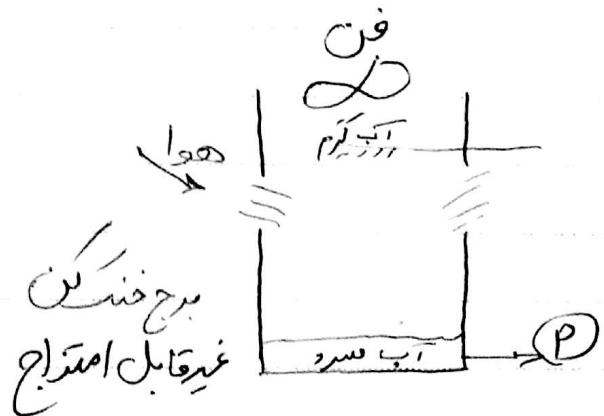
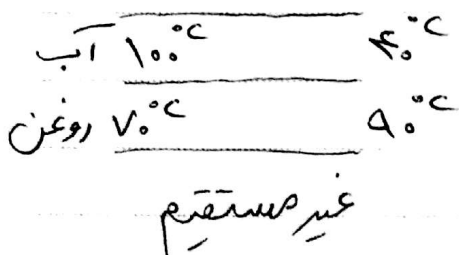
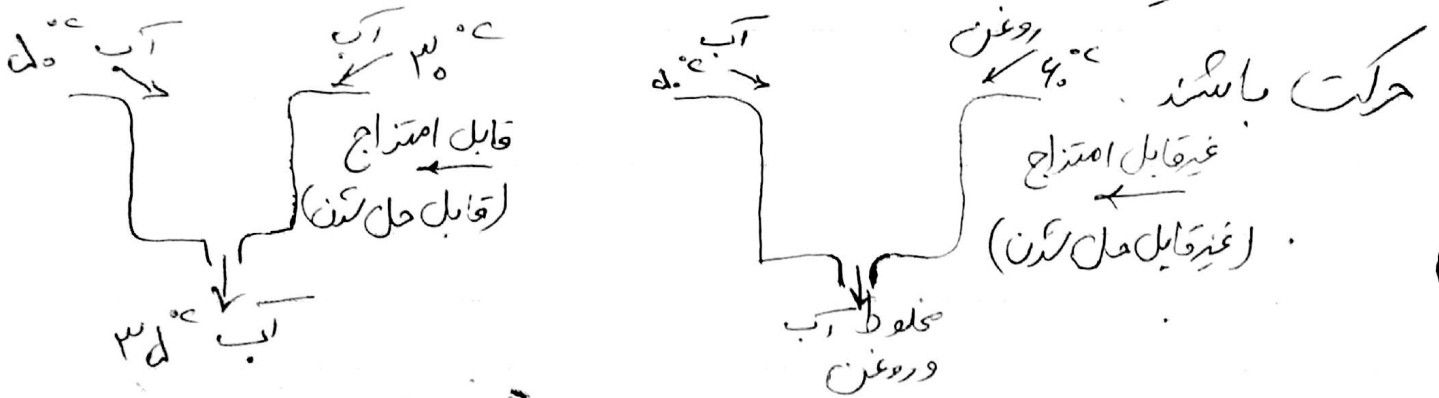
۱) نوع برخورد سرد در مبدل های حرارتی هرگاه دو سیال در تماس مستقیم با هم باشند،

نوع مبدل برخورد مستقیم خواهد بود که در دو حالت قابل امتزاج و غیر قابل امتزاج

تقسیم می شود. از حالت برخورد مستقیم زمان استفاده می شود که انتقال حرارت و

انتقال جرم به صورت هم زمان صورت می گیرد و در نوع مبدل برخورد غیر مستقیم

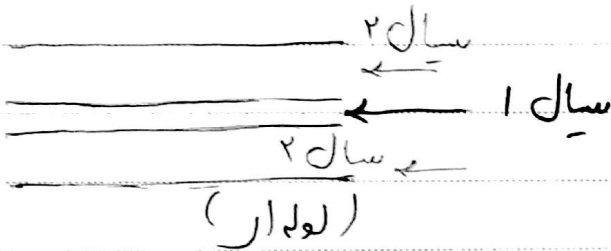
خواهد بود. بدین صورت که دو سیال در دو مجرای جداگانه بدون اختلاط در حال



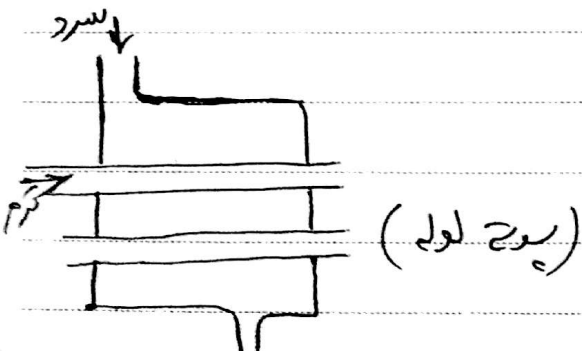
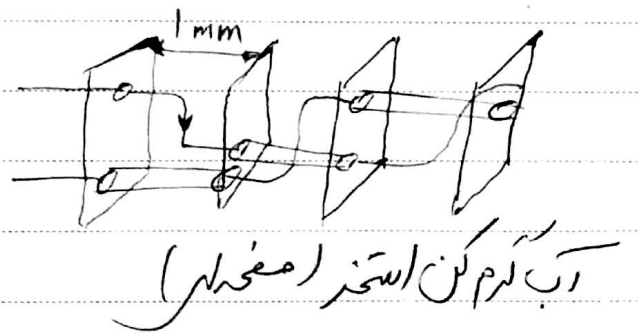
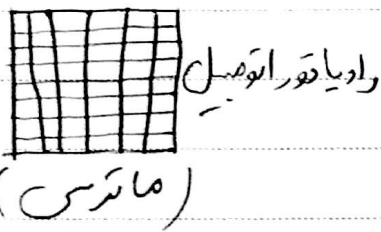
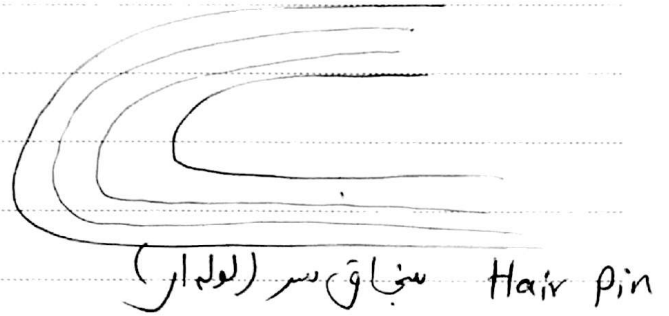
۲) آرایش جریان ← مدل های حرارتی زمانی که بر مبنای آرایش جریان تقسیم بندی می شوند، به سه حالت هم جهت، خلاف جهت و میسبی (عمود بر هم).

۳) تعداد سیال ← در مدل های حرارتی معمولاً دو یا سه سیال در جریان هستند و لوله ها در صنایع داروسازی از مدل های با هفت نوع سیال مختلف استفاده می شود.

۴) ساختار ← به چهار حالت لوله ای - ماتریسی - صفیاری و پیوسته لوله



تقسیم شوند.





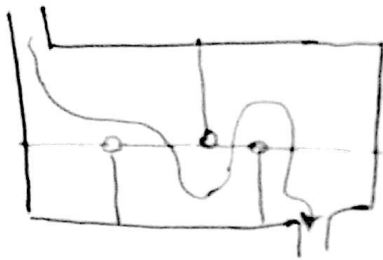
در تبدیل حال بوجه لوله ، نوع تبدیل با دو عدد گزارش می شود . عدد اول عدد بوجه  
 و عدد دوم عدد لوله خواهد بود .

$$\begin{array}{c} \text{لوله} \\ \square \end{array} - \begin{array}{c} \text{بوجه} \\ \square \end{array}$$

نکته: در تبدیل حال بوجه - لوله که هر طول لوله ها به بیسی از  $m$  می باشد که در این

صورت که شکل لوله مطابق شکل زیر ایجاد کنیم خواهد کرد . برای رفع این

شکل از یفل (Buffel) استفاده می شود . شکل



# (Logarithmic mean Temperature Difference) (LMTD)

$$q = hA \Delta T$$

100°C	70°C
30°C	50°C

درجه سرد در درجه سرد و درجه سرد در درجه سرد  
درجه سرد در درجه سرد و درجه سرد در درجه سرد

$$LMTD = \Delta T_m = \frac{(\Delta T)_{\text{درجه سرد}} - (\Delta T)_{\text{درجه گرم}}}{\ln \frac{(\Delta T)_{\text{درجه سرد}}}{(\Delta T)_{\text{درجه گرم}}}}$$

هم جهت  $\Delta T_m = \frac{(T_1 - t_1) - (T_2 - t_2)}{\ln \frac{T_1 - t_1}{T_2 - t_2}}$

خلاف جهت  $\Delta T_m = \frac{(T_1 - t_2) - (T_2 - t_1)}{\ln \frac{T_1 - t_2}{T_2 - t_1}}$

درجه سرد در درجه سرد و درجه سرد در درجه سرد  
درجه سرد در درجه سرد و درجه سرد در درجه سرد  
درجه سرد در درجه سرد و درجه سرد در درجه سرد  
درجه سرد در درجه سرد و درجه سرد در درجه سرد

$$q = h A \Delta T_m \Rightarrow \Delta T_m = (100-30) - (70-50) = 39.91$$

$$q = d_o \times d \times 39.91 = 9977.4 \text{ [W]}$$

در دمای 90°C وارد می‌شود و در دمای 50°C خارج می‌شود و در دمای 30°C

در دمای 30°C وارد می‌شود و در دمای 40°C خارج می‌شود و در دمای 70°C

15000 W/m<sup>2</sup> بوده و  $h = 75$  است.  $h = 75$  است.  $h = 75$  است.  $h = 75$  است.

$$90^\circ\text{C} \rightarrow d_o^\circ\text{C}$$

$$30^\circ\text{C} \rightarrow f_o^\circ\text{C}$$

$$q = 15000 \text{ [W]} \quad h = 75 \text{ [W/m}^2\cdot\text{C]} \quad A = ?$$

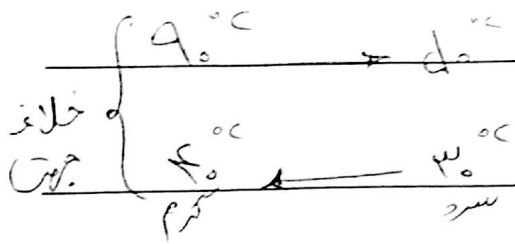
$$\left\{ \begin{array}{l} 90^\circ\text{C} \rightarrow d_o^\circ\text{C} \\ 30^\circ\text{C} \rightarrow f_o^\circ\text{C} \end{array} \right.$$

$$\Delta T_m = \frac{(90-30) - (d_o-40)}{\ln\left(\frac{90-30}{d_o-40}\right)} = \frac{d_o}{\ln 4} \Rightarrow \Delta T_m = 27.90 d$$

$$q = h A \Delta T_m \Rightarrow 15000 = 75 \times A \times 27.90 d$$

$$A = \frac{15000}{75 \times 27.90 d} = 1/191 \text{ (m}^2\text{)}$$

نکته: در مباحث مربوط به تبدیل واحدهای حرارتی هر گاه بدانیم که مسائل گرم از دست  
 می‌دهد عیناً به مسائل سرد منتقل می‌شود. لذا در حل مسائل هر گونه اتلاف  
 حرارتی خواصیم داشته.



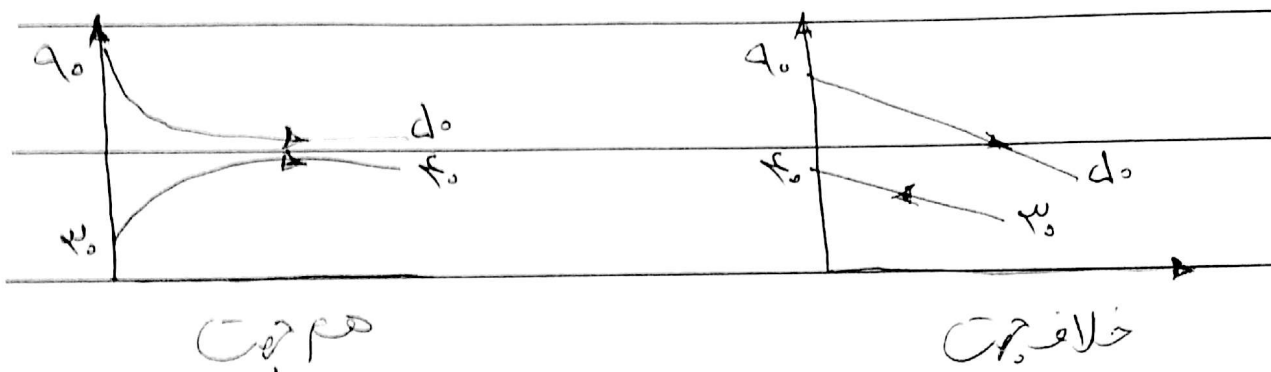
$$\Delta T_m = \frac{(90 - 60) - (40 - 30)}{\ln\left(\frac{90 - 60}{40 - 30}\right)} = \frac{30}{\ln 2}$$

$$\Delta T_m = \frac{30}{\ln 2}$$

$$q = h A \Delta T_m \Rightarrow 10000 = V d \times A \times \frac{30}{\ln 2}$$

$$A = \frac{10000}{V d \times \frac{30}{\ln 2}} = 9.161 \text{ [m}^2\text{]}$$

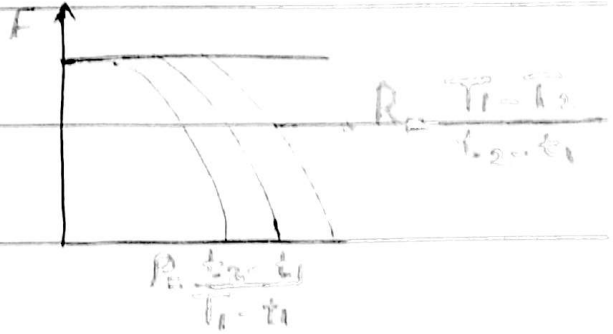
تکه و همان طور که در جلا است قبل لفته کرده بود در میل های حراری  
 خلاف جهت هم مساحت های کمتری نسبت به میل های هم جهت  
 خواهد بود و هر بار این تکه را نیز در نظر داشت که میل های هم جهت  
 توزیع دما را یک توافق تری نسبت به حالت خلاف جهت هم برساند



در این مسئله درجه حرارت درونی را می‌خواهیم پیدا کنیم. در این حالت  $\Delta T_m$  را می‌توانیم از رابطه زیر استفاده کنیم:

$$q = F h A \Delta T_m$$

معمولاً تصحیح  $F$



$2 \times$  در یک میل حرارتی متغیر با دمای  $120^\circ\text{C}$  وارد میل حرارتی شده و با دمای  $80^\circ\text{C}$  خارج می‌شود. در یک میل حرارتی متغیر با دمای  $20^\circ\text{C}$  وارد میل شده و با دمای  $150^\circ\text{C}$  آن خارج می‌شود. قطر درونی  $h = 20$  بوده با فرض اینکه قطر لوله داخلی  $10\text{ cm}$  و قطر لوله خارجی  $30\text{ mm}$  است. لوله  $2\text{ m}$  طولی و قطر آن  $20\text{ mm}$  است. دمای درونی را پیدا کنید.

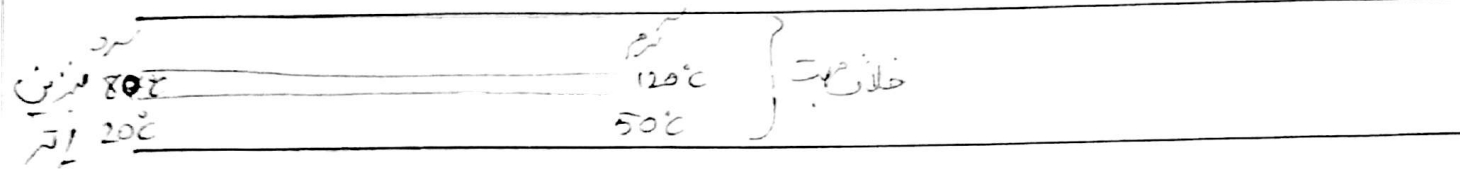
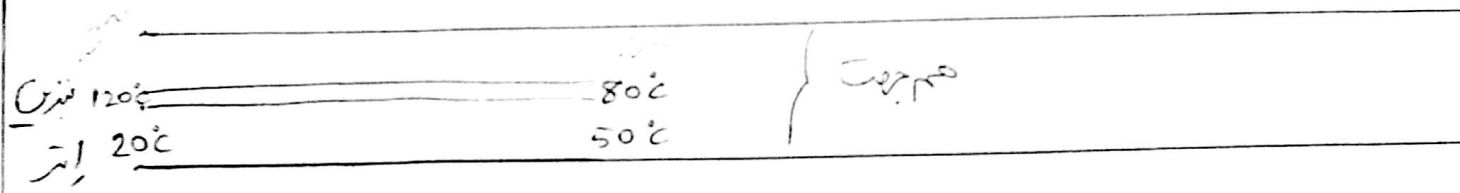
الف) جهت هم جهت (ب) خلاف جهت (ج) پورت لوله 4-1

$$q = h A \Delta T_m = 20 \times 0.628 \times 58.14 = 730.23$$

$$A = \pi D l = \pi \times 0.02 \times 2 = 0.628\text{ m}^2$$

توجه: در این رابطه  $D$  قطر درونی است و  $l$  طول لوله است.

$$\Delta T_m = \frac{\Delta T_{\text{گرم}} - \Delta T_{\text{سرد}}}{\ln \frac{\Delta T_{\text{گرم}}}{\Delta T_{\text{سرد}}}} = \frac{(120 - 20) - (80 - 50)}{\ln \frac{120 - 20}{80 - 50}} = 58.14^\circ\text{C}$$



$$q = hA \Delta T_m \Rightarrow 20 \times 0.628 \times 64.87 = 814.76 \text{ W}$$

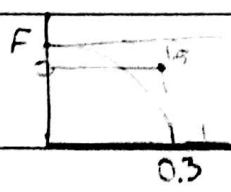
$$A = \pi D l \Rightarrow \pi \times 0.1 \times 2 = 0.628 \text{ m}^2$$

$$\Delta T_m = \frac{\Delta T_{\text{گرم}} - \Delta T_{\text{سرد}}}{\ln \frac{\Delta T_{\text{گرم}}}{\Delta T_{\text{سرد}}}} = \frac{(120-50) - (80-20)}{\ln \frac{120-50}{80-20}} = 64.87$$

مقاله بود که اولاً هم تفاوت با اختلاف جهت با هم نوشته بودند.

$$P = \frac{t_2 - t_1}{T_1 - t_1} = \frac{50 - 20}{120 - 20} = 0.3 \quad R = \frac{T_1 - T_2}{t_2 - t_1} = \frac{120 - 80}{50 - 20} = 1.33$$

$$q = F h A \Delta T_m \Rightarrow 0.98 \times 20 \times 0.628 \times 64.87 = 798.47$$

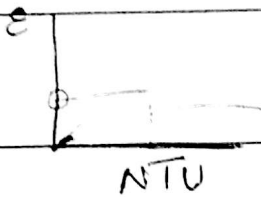


1.  $C = m \cdot c$  و  $C_{max}$  و  $C_{min}$  و  $C_{avg}$  و  $NTU$  و  $\epsilon$  و  $q$  و  $Q$

2. تعیین سیال سرد و سیال داغ را بر مبنای  $C_{min}$  و  $C_{max}$

3.  $NTU = \frac{AU}{C_{min}}$

4.  $\frac{C_{min}}{C_{max}}$



5.  $\epsilon$  از روی نمودار

6.  $\epsilon = \frac{\Delta T_{avg}}{\Delta T_{max}}$  (اختلاف دما ورودی)

7. دمای خروجی سیال سرد

8.  $q = m \cdot c \cdot \Delta T$  (سیال سرد)

9.  $q = q_{سرد} = q_{داغ}$

10.  $(q = m \cdot c \cdot \Delta T)_{سرد} = \Delta T_{سرد} \Rightarrow$  دمای سرد



آل با دبی جری  $2 \text{ kg/s}$  و ظرفیت گرمایی  $50 \text{ kg}^{-1}$  و دما  $20^\circ\text{C}$  وارد می‌شود.

در ارتگی می‌شود هم چنین بنزین با دبی جری  $1.5 \text{ kg/s}$  و ظرفیت گرمایی  $80 \text{ kg}^{-1}$  با دما  $80^\circ\text{C}$

وارد می‌شود و در ارتگی می‌شود مطابقت است. دما ضروری آل و بنزین و هم چنین

مقدار کفوی مبادله شده بین دو سیال در حالتی که جهت حرارت هر دو یکسان باشد  $A = 5 \text{ m}^2$   
 $u = 60$

$$C_{\text{آل}} = 2 \times 50 = 100 \quad (1) \quad \text{min}$$

$$C_{\text{بنزین}} = 1.5 \times 80 = 120 \quad (2) \quad \text{max}$$

$$NTU = \frac{AU}{C_{\text{min}}} = \frac{5 \times 60}{100} = 3 \quad (3)$$

$$E = 0.57 \quad (4) \quad \leftarrow \text{پیدا کردن از طریق جدول}$$

$$\frac{C_{\text{min}}}{C_{\text{max}}} = \frac{100}{120} = 0.83 \quad (5)$$

$$0.57 = \frac{t_2 - 20}{80 - 20} = 34.2 \quad (6)$$

$$t_2 - 20 = 34.2 = 54.2 \quad (7)$$

$$(q = mC\Delta T)_{\text{آل}} = 2 \times 50(54.2 - 20) = 3420 \text{ W} \quad (8)$$

$$3420 = (mC\Delta T)_{\text{بنزین}} = 1.5 \times 80 \times \Delta T \Rightarrow \Delta T = 28.5 \quad (9)$$

$$\Rightarrow 80 - T_2 = 28.5 \Rightarrow T_2 = 51.5^\circ\text{C} \quad (10)$$

$$t_1 = 20^\circ\text{C} \quad \text{آل} \quad t_2 > 20$$

$$t_2 = 80^\circ\text{C} \quad \text{بنزین} \quad t_2 < 80$$

در مثال قبل بر آن حالت غیر همصورت و مقدار در ظاهر مبادله شده و دمای خروجی نیز معلوم است

با جدت آورید

صحت آن را در 2 و 3 و 4 عین مثال قبل خواهد بود.

$$\epsilon = 0.8 \quad \text{از روی نمودار} \quad (5)$$

$$0.8 = \frac{t_2 - 20}{80 - 20} \Rightarrow 48 = t_2 - 20 \quad (6)$$

$$t_2 = 68^\circ\text{C} \quad (7)$$

$$q = mc \Delta T = 2 \times 50 (68 - 20) = 4800 \text{ W} \quad (8)$$

$$4800 = 1.5 \times 80 \times \Delta T_{\text{بزرگ}} \Rightarrow \Delta T_{\text{بزرگ}} = 40 \Rightarrow 80 - T_2 = 40 \quad (9)$$

$$\Rightarrow \Delta T_2 = 40^\circ\text{C} \quad (10)$$